Fluorinated copolymers and their use in the hydrophobic and oleophobic treatment of substrates.

Publication number: EP0195714
Publication date: 1986-09-24

Inventor:

DESSAINT ANDRE: LINA MARIE-JOSE LES JONQUIERES

Applicant:

ATOCHEM (FR)

Classification:

- International: C09K3/18; C04B41/48; C08F20/00; C08F20/22; C08F20/26;

C08F220/24; C08F220/28; C09K3/00; C09K3/18; C04B41/45; C08F20/00; C08F220/00; C09K3/00; (IPC1-7): C08F220/24;

C08F220/28

- European:

C04B41/48M2; C08F220/24; C08F220/28

Application number: EP19860400531 19860312

Priority number(s): FR19850004102 19850320

Also published as:

JP61236806 (A) FR2579211 (A1) FI861157 (A) ES8705477 (A) EP0195714 (B1)

more >>

Cited documents:



US3654244 DE2358647 US4127711 GB1123829 FR2277840

Report a data error here

Abstract of EP0195714

1. Claims for the contracting States BE, CH, DE, FR, GB, IT, LI, LU, NL, SE Fluoro copolymers, characterized in that they comprise, by weight: (a) 30 to 70% of one or more polyfluoro monomers of general formula : see diagramm: EP0195714,P13,F3 in which R**f denotes a straight- or branched-chain perfluoro radical containing 2 to 20 carbon atoms, Q denotes an oxygen or sulphur atom, B denotes a divalent chain sequence linked to Q via a carbon and capable of containing one or more oxygen, sulphur and/or nitrogen atoms, one of the symbols R denotes a hydrogen atom and the other a hydrogen atom or an alkyl radical containing 1 to 4 carbon atoms; (b) 10 to 50% of one or more monomers of general formula: see diagramm: EP0195714,P13,F4 in which R**1 denotes a hydrogen atom or a methyl radical, R**2 denotes an alkyl radical containing 1 to 4 carbon atoms, n is equal to 2 or 3; and optionally (c) up to 40% of any one or more monomers other than those of formulae (I) and (II). 1. Claims for the Contracting state AT Process for the preparation of fluorinated products, characterized in that there are copolymerized, by weight: (a) 30 to 70% of one or more polyfluoro monomers of general formula : see diagramm : EP0195714,P14,F2 in which Rf denotes a straight- or branched-chain perfluoro radical containing 2 to 20 carbon atoms, Q denotes an oxygen or sulphur atom, B denotes a divalent chain sequence linked to Q via a carbon and capable of containing one or more oxygen, sulphur and/or nitrogen atoms, one of the symbols R denotes a hydrogen atom and the other a hydrogen atom or an alkyl radical containing 1 to 4 carbon atoms; (b) 10 to 50% of one or more monomers of general formula: see diagramm: EP0195714,P14,F3 in which R1 denotes a hydrogen atom or a methyl radical, R2 denotes an alkyl radical containing 1 to 4 carbon atoms, n is equal to 2 or 3; and optionally (c) up to 40% of any one of more monomers other than those of formulae (I) and (II); within an organic solvent and in the presence of a polymerization catalyst and/or of a photoinitiator.

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

http://v3.espacenet.com/textdoc?DB=EPODOC&IDX=EP0195714&F=0

(11) Numéro de publication:

D 195 714

A1

(12)

DEMANDE DE BREVET EUROPEEN

(21) Numéro de dépôt: 86400531.9

(5) Int. Cl.4: C 08 F.220/24 C 08 F 220/28

(22) Date de dépôt: 12.03.86

(30) Priorité: 20.03.85 FR 8504102

(43) Date de publication de la demande: 24.09.86 Bulletin 86/39

(84) Etats contractants désignés: AT BE CH DE FR GB IT LI LU NL SE (71) Demandeur: ATOCHEM 4 & 8, Cours Michelet La Défense 10 F-92800 Puteaux(FR)

(72) Inventeur: Dessaint, André 17 B, rue des Racques **Boulincourt 60600 Clermont(FR)**

(72) Inventeur: Lina, Marie-José "Les Jonquières" 6, rue Boyer F-69160 Tassin la Demi-Lune(FR)

(74) Mandataire: Leboulenger, Jean et al, ATOCHEM Département Propriété Industrielle F-92091 Paris la Défense 10 Cédex 42(FR)

(54) Copolymères fluorés et leur application au traitement hydrophobe et oléophobe de substrats divers.

Canadan Printing Company Ltd. ...

57) L'invention a pour objet des copolymères fluorés et leur application au traitement hydrophobe et oléophobe de

Ces copolymères comprennent en poids:

(a) 30 à 70 % d'un ou plusieurs monomères polyfluorés de formule:

dans laquelle R₁ est un atome d'hydrogène ou un radical méthyle, R2 est un radical alkyle, n est égal à 2 ou 3; et éventuellement

(c) jusqu'à 40 % d'un autre monomère quelconque. Ces copolymères sont particulièrement bien adaptés à l'hydrofugation et à l'oléofugation du cuir.

dans laquelle R_f est un radical perfluoré, Q est un atome d'oxygène ou de soufre, B est un enchaînement bivalent lié à Q par un carbone, l'un des symboles R est un etome d'hydrogène et l'autre un atome d'hydrogène ou un radical

(b) 10 à 50 % d'un ou plusieurs monomères de formulez

$$\begin{array}{c} O \\ \parallel \\ H_2C=C \ - \ C-O[C_nH_{2n}O]_3-R_2 \\ \mid \\ R_1 \end{array}$$

COPOLYMERES FLUORES ET LEUR APPLICATION AU TRAITEMENT HYDROPHOBE ET OLEOPHOBE DE SUBSTRATS DIVERS

La présente invention a pour objet de nouveaux copolymères fluorés et leur utilisation pour le traitement hydrophobe et oléophobe de substrats divers tels que papier, textiles, bois, non-tissés, métaux, béton, matières plastiques et, plus particulièrement, cuirs.

Comme produits plus spécialement adaptés aux cuirs, il a été proposé des complexes de chrome d'acides carboxyliques fluorés (brevets US 2 934 450 - 3 651 105 - 3 907 576 et 3 574 518). Bien que confèrant effectivement de bonnes propriétés, ces complexes présentent l'inconvénient d'être fortement colorés en vert et de communiquer cette couleur aux substrats sur lesquels ils sont appliqués, limitant ainsi leur emploi.

Ont aussi été proposés des polymères ou copolymères d'acrylates fluorés (brevet US 3 524 760) et des carbamates ou dicarbamates d'alcools fluorocarbonés (brevet US 3 657 320). Cependant, ces produits qui nécessitent l'emploi d'un solvant organique, trés souvent halogéné, doivent être mis en oeuvre en observant certaines précautions pour ne pas nuire à l'environnement.

15

20

25

30

Sont également connus des acides carboxyliques fluorés (brevet US 3 382 097) et des acides polyfluoroalkylthio-dicarboxyliques (brevet US 3 471 518). Toutefois, les propriétés d'hydrophobie et/ou d'oléophobie conférées aux cuirs par ces produits restent faibles.

Il a maintenant été trouvé, dans les services de la demanderesse, de nouveaux produits fluorés qui, appliqués sur cuirs, leur confèrent d'excellentes propriétés hydrophobes et oléophobes sans en affecter le coloris, l'aspect, le toucher et la main. Ces produits sont en outre d'un emploi trés facile et ne présentent aucun risque pour l'environnement.

Les produits selon l'invention sont des copolymères qui comprennent en poids :

(a) 30 à 70 % d'un ou plusieurs monomères polyfluorés de formule générale :

5

10

15

20

25

30

$$R_{f} - B - Q - C - C = CH - R$$
 (1)

dans laquelle R_f représente un radical perfluoré à chaîne droite ou ramifiée, contenant 2 à 20 atomes de carbone, de préférence 4 à 16 atomes de carbone, Q représente un atome d'oxygène ou de soufre, B représente un enchaînement bivalent lié à Q par un carbone et pouvant comporter un ou plusieurs atomes d'oxygène, de soufre et/ou d'azote, l'un des symboles R représente un atome d'hydrogène et l'autre un atome d'hydrogène ou un radical alkyle contenant l à 4 atomes de carbone;

(b) 10 à 50 % d'un ou plusieurs monomères de formule générale :

dans laquelle R_1 représente un atome d'hydrogène ou un radical méthyle, R_2 représente un radical alkyle contenant 1 à 4 atomes de carbone, n est égal à 2 ou 3 ; et éventuellement

(c) jusqu'à 40 % d'un ou plusieurs monomères quelconques autres que ceux de formules (I) et (II).

Comme monomères polyfluorés de formule (I), on préfère ceux répondant à la formule :

$$R_f - (CH_2)_p - O - C - C = CH - R$$
 (III)

dans laquelle R_f et R ont les mêmes significations que ci-dessus, p représente un nombre entier allant de 1 à 20, de préférence égal à 2 ou 4. Ces monomères peuvent être préparés suivant des procédés connus, par exemple par estérification des alcools correspondants de formule :

$$R_{f} - (CH_{2})_{p} - OH$$
 (IV)

au moyen d'un acide alcène-monocarboxylique de formule :

5

$$HOOC - C = CH - R$$

$$\downarrow R$$

$$\downarrow R$$

$$\downarrow R$$

$$\downarrow R$$

$$\downarrow R$$

tel que, par exemple, l'acide acrylique, l'acide méthacrylique et l'acide crotonique, en présence de catalyseurs acides comme l'acide sulfurique ou l'acide p-toluènesulfonique. Au lieu des acides alcène-monocarboxyliques de formule (V), on peut également utiliser leurs esters, anhydrides ou halogénures. Pour des raisons économiques et pratiques, il s'est avéré particulièrement intéressant d'utiliser un mélange de monomères de formule (III) présentant des radicaux R, différents.

Comme autres exemples de monomères polyfluorés de formule (I), on peut citer les esters des acides de formule (V) avec les alcools et les thiols de formules :

 $R_{f} - (CH_{2})_{p} - SO_{2} - N_{r} - (CXX')_{q} - C_{r} - OH$ (VI)

$$R_{f} - (CH_{2})_{p} - SH$$
 (VII)

25 $R_f - (CH_2)_p - O - (CH_2)_r - OH$ (VIII)

$$R_f - (CH_2)_p - S - (CH_2)_r - OH$$
 (IX)

$$R_f - (CH_2)_p - (OCH_2CH_2)_r - OH$$
 (X)

30

$$R_f - (CH_2)_p - SO_2 - (CH_2)_r - OH$$
 (XI)

$$R_f - CH = CH - (CH_2)_p - OH$$
 (XII)

35 $R_f - SO_2 - N_f - (CH_2)_p - OH$ (XIII)

$$R_{f} - COO - (CH_{2})_{p} - OH$$
 (XIV)

$$R_{f} - CO - N - (CH_{2})_{p} - OH$$
 (XV)

dans lesquelles R_f et p ont les mêmes significations que ci-dessus, R₃ représente un atome d'hydrogène ou un radical alkyle contenant l à 10 atomes de carbone (de préférence méthyle), R₄ représente un atome d'hydrogène ou un radical alkyle contenant l à 4 atomes de carbone, q est un nombre entier allant de l à 4 (de préférence l ou 2), r est un nombre entier allant de l à 20 (de préférence l à 4), X, X', Y et Y' sont identiques ou différents et représentent chacun un atome d'hydrogène ou un radical alkyle contenant l à 4 atomes de carbone.

5

10

15

20

Comme exemples de monomères de formule (II), on peut citer plus particulièrement les acrylates et méthacrylates d'éthers méthyliques ou éthyliques du triéthylèneglycol ou du tripropylèneglycol. D'une façon générale, les monomères de formule (II) peuvent être obtenus de manière connue en soi par estérification des éthers-alcools correspondants de formule:

 $HO - \left[c_n H_{2n} O \right]_3 - R_2$

au moyen de l'acide acrylique ou méthacrylique ou d'un dérivé de cet acide.

Comme autres monomères (c) pouvant éventuellement être utilisés dans le cadre de la présente invention, on peut citer :

- les hydrocarbures oléfiniques inférieurs, halogénés ou non, tels que l'éthylène, le propylène, l'isobutène, le chloro-3 isobutène-I, le butadiène, l'isoprène, les chloro- et dichloro-butadiènes, les fluoro- et difluoro-butadiènes, le diméthyl-2,5 hexadiène-1,5, le diisobutylène;
- les halogénures de vinyle, d'allyle ou de vinylidène tels que le chlorure de vinyle ou de vinylidène, le fluorure de vinyle ou de 30 vinylidène, le bromure d'allyle, le chlorure de méthallyle;
 - le styrène et ses dérivés, tels que le vinyl-toluène, l' κ -méthyl-styrène, l' κ -cyanométhyl-styrène, le divinyl-benzène, le N-vinyl carbazole ;

- les esters vinyliques tels que l'acétate de vinyle, le propionate de vinyle, les esters vinyliques des acides connus sur le marché sous le nom de "Versatic acids", l'isobutyrate de vinyle, le 5 sénécioate de vinyle, le succinate de vinyle, l'isodécanoate de vinyle, le stéarate de vinyle, le carbonate de divinyle;

- les esters d'allyle comme l'acétate d'allyle et l'heptanoate d'allyle;

10

- les éthers alkyl-vinyliques ou alkyl-allyliques, halogénés ou non, tels que le cétyl vinyl éther, le dodécyl vinyl éther, l'isobutyl vinyl éther, l'éthyl vinyl éther, le chloro-2 éthyl vinyl éther, le tétra allyloxy éthane;

15

- les vinyl alkyl cétones comme la vinyl méthyl cétone;
- les acides insaturés, tels que les acides acrylique, méthacrylique, &-chloro-acrylique, crotonique, maléique, fumarique, itaconique, citraconique et sénéciolque, leurs anhydrides et leurs esters comme les acrylates et méthacrylates de vinyle, d'allyle, de méthyle, de butyle, d'isobutyle, d'hexyle, d'heptyle, d'éthyl-2 hexyle, de cyclohexyle, de lauryle, de stéaryle ou d'isocyanato-2 éthyle, le maléate de diméthyle, le crotonate d'éthyle, le maléate acide de méthyle, l'itaconate acide de butyle, les diacrylates et diméthacrylates de glycol ou de polyalkylène glycol, comme le diméthacrylate d'éthylène glycol ou de triéthylène glycol, les acrylates et méthacrylates de dichloro-phosphato alkyle comme le méthacrylate de dichloro-phosphato éthyle, ainsi que le phosphate acide de bis (méthacryloyloxy éthyle) et le méthacryloyloxypropyl-triméthoxy-silane;
- l'acrylonitrile, le méthacrylonitrile, le chloro-2 acrylonitrile, l'acrylate ou méthacrylate de cyano-2 éthyle, le méthylène
 35 glutaronitrile, le cyanure de vinylidène, les cyanoacrylates
 d'alkyle comme le cyanoacrylate d'isopropyle, la trisacryloyl hexahydro-s-triazine, le vinyl trichlorosilane, le vinyl triméthoxysilane,
 le vinyl triéthoxysilane, la N-vinyl-pyrrolidone-2.

Peuvent également être utilisés comme monomères éventuels (c), des composés possédant au moins une liaison éthylénique et au moins un groupe réactif, c'est-à-dire un groupe capable de réagir avec un autre monomère, un autre composé, ou le substrat lui-même pour établir une réticulation. Ces groupes réactifs sont bien connus et peuvent être des groupes polaires ou des groupes fonctionnels comme les groupes OH, NH₂, NH-alkyl, COOMe (Me = métal alcalin ou alcalino-terreux),

5

.10

15

20

25

30

$$SO_3H$$
, $-CH - CH_2$, CHO, $-C - CI$, $-C - Br$, $-SO_2 - CH = CH_2$,

-NH - CO - CH = CH2. Comme monomères de ce type on peut citer les acrylates et méthacrylates hydroxyalkyliques comme le monoacrylate d'éthylène glycol, le monométhacrylate de propylène glycol, les acrylates et méthacrylates de polyalkylène glycols, l'alcool allylique, l'allyl glycolate, l'isobutènediol, l'allyloxy éthanol, l'o. allyl phénol, le divinyl carbinol, le glycérol arkappa-allyléther, l'acrylamide, le méthacrylamide, les maléamide et maléimide, le N-(cyano-éthyl)-acrylamide, le N-isopropyl-acrylamide, le diacétone-acrylamide, les N-(hydroxy-méthyl) acrylamide et méthacrylamide, les N-(alcoxyméthyl) acrylamides et méthacrylamides, le glyoxal bisacrylamide, l'acrylate ou méthacrylate de sodium, les acides vinylsulfonique et styrène-p-sulfonique et leurs sels alcalins, l'amino-3 crotononitrile, la monoallyl amine, les vinyl-pyridines, l'acrylate ou méthacrylate de glycidyle, l'allyl glycidyl éther, l'acroléine, le méthacrylate de N,N-diméthylaminoéthyle ou de N-tertiobutylaminoéthyle.

Parmi les comonomères (c) précités, on préfère les suivants : acétate de vinyle, acide acrylique ou méthacrylique, anhydride maléique, acrylate ou méthacrylate d'alkyle, diacrylate ou diméthacrylate d'éthylèneglycol ou de triéthylèneglycol, N-vinyl-pyrrolidone-2, monoacrylate ou méthacrylate d'éthylèneglycol ou de propylèneglycol, acrylamide, méthacrylamide, N-méthylol-acrylamide ou méthacrylamide, méthacrylate de N,N-diméthyl-aminoéthyle ou de N-tertiobutylaminoéthyle.

Les produits selon l'invention sont préparés de façon connue en soi par copolymérisation des monomères en solution dans un solvant

organique ou dans un mélange de solvants organiques tels que, par exemple, l'acétone, la méthyl éthyl cétone, la y-butyrolactone, la méthyl cyclohexanone, la N-méthyl pyrrolidone-2, le méthanol, l'éthanol, l'alcool isopropylique, le butanol, l'éthylène glycol, le propylène glycol, le diacétone alcool, le phénylméthylcarbinol, l'isophorone, le tétrahydrofurane, le dioxane, l'acétate d'éthyle, l'acétate de glycol, l'éthylène ou polyéthylène glycol monométhyl ou monoalkyléther, le propylène ou polypropylène glycol monométhyl ou monoalkyl éther, le formamide, le diméthylformamide, l'acétonitrile, le toluène, le trifluorotoluène, le trichlorotrifluoroéthane. Pré-

5

15

20

25

30

35

le toluène, le trifluorotoluène, le trichlorotrifluoroéthane. Préférentiellement on utilise des solvants miscibles à l'eau comme l'acétone, l'alcool éthylique ou isopropylique, les monoalkyl éthers de polyéthylène ou polypropylène glycol.

On opère en présence de catalyseurs de polymérisation appropriés comme, par exemple, le peroxyde de benzoyle, le peroxyde de lauroyle, le peroxyde d'acétyle, le peroxyde de succinyle, l'azo-2,2' bis-isobutyronitrile, l'azo-2,2' bis-(diméthyl-2,4 méthoxy-4 valéronitrile), l'acide azo-4,4' bis-(cyano-4 pentanoique), l'azodicarbonamide, le perpivalate de tert-butyle. La quantité de catalyseur à mettre en oeuvre peut varier entre 0,01 et 5 %, de préférence de 0,1 à 2 %, par rapport au poids total des monomères engagés.

On peut également opérer en utilisant une source de rayonnement U.V. en présence de photo-initiateurs tels que la benzophénone, la méthyl-2 anthraquinone ou la chloro-2 thioxanthone.

La température de réaction peut varier dans de larges limites, c'est-à-dire entre la température ambiante et le point d'ébullition du mélange réactionnel. Préférentiellement on opère entre 50 et 90°C.

Si on désire régler le poids moléculaire des copolymères, il est possible d'utliser des agents de transfert de chaîne tels que les alkylmercaptans, comme le tertio-dodécylmercaptan, le n.dodécylmercaptan, le n.octylmercaptan, le tétrachlorure de carbone, le triphénylméthane. Les quantités à mettre en oeuvre qui sont fonction des valeurs que l'on veut obtenir pour le poids moléculaire, peuvent varier de 0,01 % à 3 % par rapport au poids total des monomères et préférentiellement entre 0,05 % et 0,5 %.

La solution de copolymère obtenue peut éventuellement être diluée avec le solvant de copolymérisation ou, sous réserve de miscibilité réciproque, avec un autre solvant, de l'eau ou un mélange d'un solvant et d'eau. Si on le désire, on peut également isoler le copolymère par élimination du ou des solvants.

5

10

15

20

25

. 30

Comme substrats susceptibles d'être rendus oléophobes et hydrophobes avec les produits selon l'invention, on peut citer principalement les cuirs. On peut mentionner également d'autres matériaux trés divers tels que, par exemple, les papiers, les article tissés ou non tissés à base de cellulose ou de cellulose régénérée, de fibres naturelles, artificielles ou synthétiques comme le coton, l'acétate de cellulose, la laine, la soie, les fibres de polyamide, polyester, polyoléfine, polyuréthane ou polyacrylonitrile, les matières plastiques, le verre, le bois, les métaux, la porcelaine, la maçonnerie, les surfaces peintes. Les produits selon l'invention peuvent aussi être incorporés dans des formulations cosmétiques, par exemple dans des laques pour cheveux.

Dans le cas des cuirs, les solutions de copolymères selon l'invention sont appliquées principalement en milieu alcoolique, hydroalcoolique ou aqueux, suivant des techniques bien connues, par exemple, par pulvérisation, par traitement en plein bain dans un foulon ou une coudreuse, ou encore par enduction à la brosse.

Les supports traités avec les copolymères selon l'invention présentent de bonnes propriétés oléophobes et hydrophobes après un simple séchage à température ambiante ou à une température plus élevée qui varie avec le type de support, mais peut aller jusqu'à 250°C. Les cuirs sont préférentiellement séchés à la température ambiante ou à une température modérée allant jusqu'à environ 60°C.

Pour obtenir un effet particulier ou une meilleure fixation, il peut être parfois avantageux sur certains supports d'associer les copolymères selon l'invention à certains adjuvants, polymères, produits thermocondensables et catalyseurs.

La quantité de copolymère à mettre en oeuvre varie avec la nature du support à traiter et avec la teneur en fluor du copolymère. Sur cuir, cette quantité est généralement comprise entre 0,2 et 5 g par m^2 , de préférence entre 0,5 et 2,5 g/ m^2 . Ainsi traités, tous les types de cuirs, tannés avec des sels de chrome ou des

tannins végétaux, présentent de bonnes propriétés hydrophobes et oléophobes.

Pour évaluer les performances des substrats traités selon l'invention, la demanderesse a utilisé les tests suivants :

5 Test de résistance à l'eau (R E)

Le test consiste à mesurer le temps de pénétration d'une goutte d'eau déposée sur le substrat. Si le temps de pénétration excède deux heures, cette résistance est jugée excellente.

Test de résistance à l'huile (R H)

Le test consiste à mesurer le temps de pénétration d'une goutte d'huile de vaseline déposée sur le substrat. Si le temps de pénétration excède deux heures, cette résistance est jugée excellente.

Test d'hydrophobie (H)

10

15

Sur certains supports, l'effet hydrophobe a été mesuré à l'aide de solutions-test numérotées de l à 10 et constituées par des mélanges eau/isopropanol dans les proportions pondérales suivantes :

	!	Solution-tes	t !	Eau	!	Isopropanol	. !
20	!	1	!	90	!	10	!
	1	2	I	80	!	20	1
	1	3	1	70	1	30	!
	1	4	Ī	60	1	40	. [
25	! !	5 6	! !	50 40	! !	50 60	!
	1	. 7	· 1	30	!	70	1
	1	8	1	20	I	80	!
	1	9	1	10	!	90	1
	!	10	1	0	!	100	1
30	1		1				_ {

Le test consiste à déposer sur les substrats traités des gouttes de ces mélanges, puis à observer l'effet produit. On cote en donnant pour valeur, le numéro correspondant à la solution qui contient le plus fort pourcentage d'isopropanol et qui n'a pas pénétré ou mouillé le substrat après 30 secondes de contact.

Le pouvoir répulsif des supports traités, vis-à-vis des huiles (OR) et de l'eau (ST) a été mesuré suivant les normes AATCC 118-1975 (Oil Repellency : hydrocarbon resistance test) et AATCC 22-1975 (Water repellency : Spray-test). Sur cuir, le pouvoir répulsif vis-à-vis de l'eau (spray-test) a été déterminé de la façon suivante : Aprés que la totalité de l'eau ait coulé sur la surface du cuir, on pose ce dernier à plat et on le recouvre d'une feuille de papier buvard ; on exerce alors sur l'ensemble une pression en faisant effectuer un aller et retour à un rouleau métallique d'un poids de 2 kg. On cote ensuite en fonction des taches formées par l'eau qui mouille le cuir et suivant les valeurs indiquées dans le tableau d'évaluation de la norme AATCC 22-1975.

20 Pour évaluer les performances de papiers traités selon l'invention, la demanderesse a également utilisé les test suivants :

Test à l'essence de térébenthine

Ce test est décrit dans Tappi, norme T 454, ts 66 (1966). Sur 1e papier à tester, lui-même placé sur un bristol blanc, on dépose 5 g de sable de Fontainebleau lavé aux acides, puis on verse sur le sable 1,1 ml d'essence de térébenthine anhydre et colorée par 0,5 g par litre de Rouge Organol B S. Quand l'essence est finie de verser, on déclenche un chronomètre et déplace le papier toutes les 30 secondes sur le bristol. On note le temps écoulé au moment où le bristol se tache. Au-delà de 30 minutes, on peut admettre que le test n'est plus significatif et que le substrat testé présente d'excellentes performances. L'essai est effectué sur 7 échantillons du même papier. On note les valeurs trouvées de la plus petite à la plus grande et on considère que la quatrième valeur est la valeur moyenne.

Test d'ingraissabilité ou "Kit value"

Ce test décrit dans Tappi, vol. 50, n° 10, pages 152 A et 153 A, norme RC 338 et UM 511, permet de mesurer l'ingraissabilité des substrats par des mélanges d'huile de ricin, de toluène et d'hepta-ane en proportions variables.

	_							
	1	Nombre Kit	!	Volume d'huile	!	Volume de	!	
10	I	(Kit value)	1	de ricin	!	toluène	!	Volume d'heptane
	!_		!		!		!	
	i		!		!		!	
	1	1	1	200	!	0	!	0
	!	2	1	180	!	10	!	10
15	I	3	1	160	!	20	1	20
	!	٠ 4	!	140	!	30	1	30
	!	5 .	i	120 .1	Į.	40 .	Į	40
	!	6	!	100	l	50	!	50
	i	7 .	!	80 !] .	60	!	60
0:	!	8	!	60 !	!	70	!	70
	1	9	;	40 !		80	!	80
	!	10	!	20 !		90	!	90
	!	11	!	0 !		100	!	100
	I	12	ţ.	0 !		90 :	!	110
5	!_		!				!	

Le test consiste à déposer doucement sur le papier traité des gouttes de ces mélanges. On laisse les gouttes sur le papier durant 15 secondes, puis on observe soigneusement l'aspect des papiers ou cartons et on note le mouillage ou la pénétration mis en évidence par un brunissement de la surface. Le nombre correspondant au mélange contenant le pourcentage le plus élevé d'heptane, qui ne pénètre pas ou ne mouille pas le papier, est la "kit value" du papier et est considéré comme étant le taux d'oléophobie du papier traité. Plus la "kit value" est élevée, meilleure est l'oléophobie du papier.

Les exemples suivants dans lesquels les parties et les pourcentages s'entendent en poids, sauf mention contraire, illustrent l'invention sans la limiter.

EXEMPLE I

Dans un réacteur d'une capacité de 250 parties en volume, muni d'un agitateur, d'un réfrigérant à reflux, d'un thermomètre, d'une arrivée d'azote et d'un dispositif de chauffage, on charge 60 parties d'alcool isopropylique, 25 parties de méthacrylate de l'éther méthylique du triéthylèneglycol et 25 parties d'un mélange de monomères polyfluorés de formule:

 $CF_3 - (CF_2)_n - C_2H_4 - 0 - C - C = CH_2$

où n est égal à 5, 7, 9, 11, 13 et 15 dans les rapports en poids

20 moyens et respectifs de 1:56:22:9:3:3. On chasse l'air du réacteur
par un courant d'azote pendant 15 minutes et porte la température à
80°C. On ajoute alors 0,5 parties d'acide azo-4, 4' bis-(cyano-4
pentanoïque) et on maintient à 80°C pendant 4 heures en ajoutant
chaque heure, 0,1 partie de perpivalate de t-butyle. On dilue
25 ensuite avec 25 parties d'eau et 25 parties d'isopropanol avant de
refroidir à température ambiante. On obtient ainsi une solution (S
1) d'un copolymère selon l'invention. Cette solution contient 30,5 %
de matières non volatiles et son taux de fluor est de 9,4 %.

2 grammes de cette solution sont diluées jusqu'à 100 à l'aide 30 d'un mélange 50/50 d'eau et d'isopropanol. Cette nouvelle solution (S 1d) est appliquée par pulvérisation sur un cuir vachette pleine fleur tannée au chrome, à raison de 200 g/m² et on laisse sécher pendant quatre heures à température ambiante avant de procéder à l'examen des performances obtenues. Comparativement à un cuir non traité, les résultats obtenus sont indiqués dans le tableau suivant :

	!		!	Vachette pleine fleur	t	année	au chrome	
	!	Caractéristiques	!	Traitée	1	No	n traitée	
5	!		!		!			
	!	Résistance à	!		!			
	!	l'eau (RE)	!	supérieure à 2 heures	1	25	secondes	
	!		!		1			
	!	Résistance à	!		!	- 	•	
.0	1	1'huile (RH)	ŗ	supérieure à 2 heures	1	105	secondes	
•	!_		!	•	1			
	!	Pouvoir répulsif	!		<u>-</u>			·
	!	vis-à-vis de	1	3	1		0	
	!	l'huile (OR)	!			•		
5	!	AATCC 118-1975	!					
		Pouvoir répulsif			<u>. </u>		<u> </u>	
		vis-à-vis de		100			•	
		l'eau (ST) Spray-		100			0	
		est AATCC 22-1975			1			
0	<u> </u>	.est ARIOU 22-19/J	<u>.</u>		!			

EXEMPLE 2

Dans un appareillage identique à celui de l'exemple 1, on charge 60 parties d'alcool isopropylique, 16,25 parties de méthacry25 late de l'éther méthylique du triéthylèneglycol, 1,25 partie d'acide acrylique et 32,5 parties du même mélange de monomères polyfluorés qu'à l'exemple 1. On chasse l'air du réacteur par un courant d'azote pendant 15 minutes et porte la température à 80°C. On ajoute alors 0,5 parties d'acide azo-4, 4'bis-(cyano-4 pentanoïque) et maintient à 80°C pendant 4 heures, en ajoutant chaque heure 0,1 partie de perpivalate de t-butyle. On dilue ensuite avec une solution composée de 25 parties d'eau, 25 parties d'alcool isopropylique et 0,8 parties d'hydroxyde de potassium, avant de refroidir à température ambiante. On obtient ainsi une solution (S 2) d'un copolymère selon l'invention. Cette solution qui contient 30,6 de matières non volatiles et dont le taux de fluor est de 12,1 %, est appliquée sur un papier non collé dont les caractéristiques sont les suivantes:

- Composition fibreuse:

60 % de pâte KRAFT blanchie à base de feuillus 40 % de pâte KRAFT blanchie à base de résineux

5

- Raffinage à l'hydrafineur 00 jusqu'à 35° SR
- Adjuvants introduits:
 - . talc : 15 %
- 10
- . agent de rétention (RETAMINOL E de la Société BAYER) : 3 %
- Poids du papier : 70 à 71 g/m^2
- Humidité du papier : 4 à 5 %.

15

A cet effet on prépare un bain pour size-press contenant 0,85 g de fluor par litre, en diluant 7 g de solution S2 avec 993 g d'eau. Une feuille de papier non collé est traitée en size-press dans ce bain avec un taux d'enlevage de 85 %. Aprés séchage pendant 90 secondes à 110°C, on obtient un papier présentant de bonnes propriétés hydrophobes et oléophobes, comme le montrent, comparativement à une feuille de papier non traitée, les résultats figurant dans le tableau suivant.

25				
	! Caractéristiques ! !!	papier traité	! papier non traité!	!
	! Oléophobie ! ! (Kit-value) !	7	1 0	 !
30	! Test à l'essence ! ! de térébenthine !	supérieur à 30 minutes	! inférieur à 30 secondes	!
	! Résistance à ! ! l'huile (RH) !	supérieur à 2 heures	! inférieur à 60 secondes	<u>:</u> !

35 EXEMPLE 3

On opère comme à l'exemple 1, mais en remplaçant le mélange de monomères polyfluorés par la même quantité (25 parties) du monomère de formule :

$$c_{6}F_{13} - c_{2}H_{4} - o - c - c - c_{1}$$

La solution (S3) ainsi obtenue contient 30,8 % de matières non volatiles et son taux de fluor est de 8,8 %.

EXEMPLE 4

10

15

30

On opère comme à l'exemple 1, mais en utilisant comme monomères 16,25 parties de méthacrylate de l'éther méthylique du triéthylène-glycol, 1,25 partie de méthacrylate de sulfo-2 éthyle et 32,5 parties du même mélange de monomères polyfluorés qu'à l'exemple 1.

La solution (S4) ainsi obtenue contient 30,9 % de matières non volatiles et son taux de fluor est de 12,4 %.

EXEMPLE 5

On opère comme à l'exemple 2, mais en utilisant comme monomères 23,75 parties de méthacrylate de l'éther méthylique du tripropylène-glycol, 1,25 parties d'acide acrylique et 25 parties du même mélange de monomères polyfluorés qu'à l'exemple 1.

La solution (S5) ainsi obtenue contient 30,8 % de matières non volatiles et son taux de fluor est de 9,5 %.

20 EXEMPLE 6

On opère comme à l'exemple 1, mais en utilisant comme monomères 25 parties de méthacrylate de l'éther éthylique du triéthylèneglycol et 25 parties du même mélange de monomères polyfluorés qu'à l'exemple 1.

25 La solution (S6) ainsi obtenue contient 30,9 % de matières non volatiles et son taux de fluor est de 9,5 %.

EXEMPLE 7

On opère comme à l'exemple 1, mais en utilisant comme monomères 20 parties de méthacrylate de l'éther méthylique du triéthylènegly-col, 5 parties de méthacrylate d'isocyanato-2 éthyle et 25 parties du même mélange de monomères polyfluorés qu'à l'exemple 1.

La solution (S7) ainsi obtenue contient 30,8 % de matières non

volatiles et son taux de fluor est de 9,5 %.

EXEMPLE 8

5

10

15

25

30

On opère comme à l'exemple 1, mais en remplaçant le mélange de monomères polyfluorés par la même quantité (25 parties) d'un mélange de monomères polyfluorés de formule :

$$c_{3}$$
- $(c_{2})_{n}$ - c_{2} H₄- so_{2} N- c_{2} H₄- o - c - c H= c H₂

où n est égal à 3, 5, 7, 9, 11, 13 et 15 dans les rapports en poids moyens et respectifs de 1 : 50 : 31 : 10 : 3 : 1 : 1.

La solution (S8) ainsi obtenue contient 31,3 % de matières non volatiles et son taux de fluor est de 7,2 %.

EXEMPLE 9

On opère comme à l'exemple 1, mais en utilisant comme monomères 20 parties de méthacrylate de l'éther méthylique du triéthylènegly-col, 5 parties d'acétate de vinyle et 25 parties du même mélange de monomères polyfluorés qu'à l'exemple 1.

La solution (S9) ainsi obtenue contient 30,5 % de matières non volatiles et son taux de fluor est de 9,4 %.

20 EXEMPLE 10

On répète l'exemple 1, mais en utilisant moins (22,5 parties) de méthacrylate d'éther méthylique du triéthylèneglycol et plus (27,5 parties) de monomères polyfluorés.

La solution (S10) ainsi obtenue contient 30,8 % de matières non volatiles et son taux de fluor est de 10,5 %.

EXEMPLE 11

On opère comme à l'exemple 2, mais en utilisant comme monomères 20 parties de méthacrylate d'éther méthylique du triéthylèneglycol, 5 parties de méthacrylate de N-tertiobutylaminoéthyle et 25 parties du même mélange de monomères polyfluorés qu'à l'exemple 1.

La solution (S11) ainsi obtenue contient 30,7 % de matières non volatiles et son taux de fluor est de 9,3 %.

EXEMPLE 12

On opère comme à l'exemple 2, mais en remplaçant l'acide acrylique par la même quantité (1,25 partie) de méthacrylate de N,N-diméthylaminoéthyle et l'hydroxyde de potassium par l partie d'acide acétique.

La solution ainsi obtenue (S12) contient 30,6 % de matières non volatiles et son taux de fluor est de 12,3 %.

EXEMPLE 13

5

10

On dilue les solutions S3, S4, S5, S6, S7, S8, S9 et S10 avec un mélange 50/50 d'eau et d'isopropanol de façon à obtenir des solutions S3d, S4d, S5d, S6d, S7d, S8d, S9d et S10d contenant chacune 0,19 % de fluor, puis on applique ces solutions diluées sur le même cuir et dans les mêmes conditions qu'à l'exemple 1.

Le tableau de la page 19 dans lequel le signe "++" signifie

"supérieur à deux heures" rassemble les résultats obtenus, comparativement à un cuir non traité.

!	Solution de	!	4	į.	,	!		!
I	traitement	!	RE !	I	RH	İ	ST	I
!		!	!	!		!		!
!	Néant (cuir	1	!	I	105	I		I
I	non traité)	!	25 secondes	İ	105 secondes	!	0	!
!		!		!		!_		!
I	S3d	!	++	!	++	!	100	!
1		!		!		1		_!
!	S4d	!	++	Ī	+	L	100	!-
!		!		1		!		1
!	S5đ	I	4+	I	++	!	90	I
!		Ţ		!	<u> </u>	!		!
1	S6d	!	++	!	++	!	90	1
!		!		!		!		!
Ĩ	S7đ	!	++ .	1	++	į	100	!
İ		!		!	 	!		!
ţ	B8a	Į	90 minutes	1	++	1	100	1
1		_!		!		!		!
!	S9d		++	!	++	Ī	100	!
!		!		1		!		!
1	SlOd	!	11	İ	++	!	100	I
1		_!		!		!		!

25 EXEMPLE 14

30

En diluant 5,7 g de la solution S12 de l'exemple 12 avec 994,3 g d'eau, on prépare un bain pour size-press contenant 0,7 g de fluor par litre, avec lequel on traite une feuille de papier non collé de mêmes caractéristiques et dans les mêmes conditions qu'à l'exemple 2. On obtient les résultats suivants :

! !	papier traité	! papier non traité
Oléophobie (Kit-value)	8	! !
Test à l'essence ! de térébenthine !	supérieur à 30 minutes	inférieur à 30 secondes
Résistance à ! l'eau (RE)	supérieur à 2 heures	inférieur à 15 secondes
Résistance à ! l'huile (RH) !	supérieur à 2 heures	inférieur à l' minute
Hydrophobie (H)	9	! 0

REVENDICATIONS

- 1. Copolymères fluorés, caractérisés en ce qu'ils comprennent en poids :
- (a) 30 à 70 % d'un ou plusieurs monomères polyfluorés de formule générale:

$$R_{f} - B - Q - C - C - C = CH - R$$
 (I)

dans laquelle R_f représente un radical perfluoré à chaîne droite ou ramifiée, contenant 2 à 20 atomes de carbone, Q représente un atome d'oxygène ou de soufre, B représente un enchaînement bivalent lié à Q par un carbone et pouvant comporter un ou plusieurs atomes d'oxygène, de soufre et/ou d'azote, l'un des symboles R représente un atome d'hydrogène et l'autre un atome d'hydrogène ou un radical alkyle contenant l à 4 atomes de carbone;

(b) 10 à 50 % d'un ou plusieurs monomères de formule générale:

$$H_{2}C = C - C - C - C - C - C - C_{n}H_{2n}O \Big]_{3} - R_{2}$$
 (II)

- dans laquelle R₁ représente un atome d'hydrogène ou un radical méthyle, R₂ représente un radical alkyle contenant l à 4 atomes de carbone, n est égal à 2 ou 3 ; et éventuellement
 - (c) jusqu'à 40 % d'un ou plusieurs monomères quelconques autres que ceux de formules (I) et (II).

2. Copolymères selon la revendication 1, dans lesquels le ou les monomère(s) polyfluoré(s) répond(ent) à la formule :

$$R_{f} - (CH_{2})_{p} - 0 - C - C = CH - R$$
(III)

5

dans laquelle $R_{\hat{f}}$ et R ont les mêmes significations que dans la revendication l et p représente un nombre entier allant de l à 20, de préférence égal à 2 ou 4.

- 3. Copolymères selon la revendication 2, obtenus à partir d'un mélange de monomères de formule (III) présentant des radicaux $R_{\hat{f}}$ différents.
 - 4. Copolymères selon l'une des revendications 1 à 3, dans lesquels \mathbf{R}_2 est un radical méthyle ou éthyle.
- 5. L'application des copolymères selon l'une des revendications l à 4 à l'oléofugation et à l'hydrofugation de substrats divers, en particulier des cuirs.
 - 6. Les matériaux et articles traités au moyen d'un copolymère selon l'une des revendications 1 à 4.



RAPPORT DE RECHERCHE EUROPEENNE

EP 86 40 0531

		DERES COMME PERTINI		
atégorie		lies pertinentes	Revendication concernée	CLASSEMENT DE LA DEMANDE (Int. CI 4)
x	US-A-3 654 244 * Revendications		1-6	C 08 F 220/24 C 08 F 220/28
x	DE-A-2 358 647 * Revendication ligne 10 - page	s 1-6; page 3,	1-6	
X	US-A-4 127 711 * Revendications		1-6	
x	GB-A-1 123 829 MINING) * Revendications	•	1-6	
A	FR-A-2 277 840 MINING) * Revendications	•	1	DOMAINES TECHNIQUES RECHERCHES (Int. Cl.4)
		· 		C 08 F
				,
Le	présent rapport de recherche a été é	tabli pour toutes les revendications		
	Lieu de la recherche LA HAYE	Date d'achèvement de la recherci 05–06–1986		Examinateur NTIER W.A.
Y: pa au A: ar	CATEGORIE DES DOCUMEN rticulièrement pertinent à lui set rticulièrement pertinent en com tre document de la même catégorière-plan technologique rulgation non-écrite cument intercalaire	E : docume ul date de binaison avec un D : cité dan	ou principe à la ba int de brevet antér dépôt ou après ce s la demande ir d'autres raisons	ieur, mais publié à la